(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公 表 特 許 公 報(A)

(11)特許出願公表番号

特表2004-507049 (P2004-507049A)

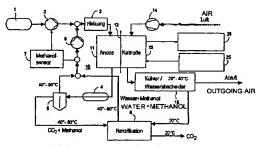
(49) 公平日 平成16年3日4日(2004 3 4)

			(43) 公表日	平成16年3月4日 (2004. 3. 4)
(51) Int.C1. ⁷	FI			テーマコード(参考)
HO 1 M 8/06	HO1M	8/06	S	4D020
BO1D 53/14	BOID	53/14	С	5HO27
BO1D 53/18	BOID	53/18	C	
HO 1 M 8/04	HO1M	8/04	L	
	HO1M	8/04	N	
		審查:	青水 未請求 予備	精審査請求 有 (全 27 頁)
(21) 出願番号	特願2002-520335 (P2002-520335)	(71) 出願人	390039413	
(86) (22) 出願日	平成13年8月3日 (2001.8.3)		シーメンス ア	アクチエンゲゼルシヤフト
(85) 翻訳文提出日	平成15年2月4日 (2003.2.4)	ì	Siemens	Aktiengesel
(86) 国際出願番号	PCT/DE2001/002980	İ	Ischaft	
(87) 国際公開番号	W02002/015306	1	ドイツ連邦共利	国 D-80333 ミュ
(87) 国際公開日	平成14年2月21日 (2002.2.21)		ンヘン ヴィッ	ァテルスバッハープラッツ
(31) 優先権主張番号	100 40 087.6		2	
(32) 優先日	平成12年8月16日 (2000.8.16)	(74) 代理人	100075166	
(33) 優先權主張国	ドイツ (DE)		弁理士 山口	殿
(81) 指定国	EP (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR,	(72) 発明者	ブライデル、ウ	ブアルター
GB, GR, 1E, IT, LU, MC, N	L, PT, SE, TR), CA, CN, JP, US		ドイツ連邦共和	国 91058 エルラン
			ゲン ピルクバ	イマーヴェーク 5
		Fターム (参	考) 4D020 AA08	BA23 CB08 CB10 CB25
			CC06	CD10
			5H027 AA08	BA16 BA19

(54) 【発明の名称】排気ガスから燃料を分離する方法および付属装置

(57)【要約】

特に燃料電池では排気ガスは主として二酸化炭素を含有 し、そのほかにメタノールも含有している。本発明によ れば、二酸化炭素ーメタノールガス混合物は多孔性材料 を通って案内され、逆流の水により洗浄される。付属装 置にはガス洗浄器(20,30)が存在する。



- 3.. HEATER
 7 METHANOL SENSOR
 11 ANODE
 13 CATHODE
 6 RECTIFICATION
 15 COOLER/ 29"-4"C WATER SEPARATOR

【特許請求の範囲】

【請求項1】

主として二酸化炭素を含有し、そのほかに燃料も含有している排気ガス、特に燃料電池のアノード排気ガスから燃料を分離する方法において、二酸化炭素一燃料混合物を有する排気ガスが多孔性材料を通って案内され、ポンプにより水が逆流で供給され、この水が二酸化炭素一燃料混合物の燃料をほぼ全部吸収することを特徴とする排気ガスから燃料を分離する方法。

【請求項2】

燃料がメタノールであることを特徴とする請求項1記載の方法。

【請求項3】

排気ガスがアノード排気ガスであり、カソードでカソード排気ガス冷却器が使用されるメタノール燃料電池(DMFC)に適用され、水として、カソード排気ガス冷却器で生成する水の一部が用いられ、この水がアノード回路に供給されることを特徴とする請求項1又は2記載の方法。

【請求項4】

垂直流で動作することを特徴とする請求項3記載の方法。

【請求項5】

水平流で動作することを特徴とする請求項3記載の方法。

【請求項6】

流体を交換するためのガス洗浄器(20,30)を備え、このガス洗浄器(20,30)によってガス相と液体とをそれぞれ変換する請求項1乃至5の1つに記載の方法を実施するための装置。

【請求項7】

ガス洗浄器(20)が充填材で充満された鋼管(21)から成る垂直式装置であることを 特徴とする請求項6記載の装置。

【請求項8】

ガス洗浄器(30)が、互いに向かい合ってずらされて中断されているないしは開放されている垂直に配置された薄片(32)を有することを特徴とする請求項6記載の装置。

【請求項9】

ガス洗浄器(30)内に水平に配置された薄片がいずれもずらされて中断されているない 30 しは開放されていることを特徴とする請求項6記載の装置。

【請求項10】

ガス洗浄器(30)がそれぞれずらされて互いに向かい合って配置された孔明き金属薄板及び/又は金網から成ることを特徴とする請求項6記載の装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

本発明は、主として二酸化炭素を含有し、そのほかに燃料も含有している排気ガス、特に燃料電池のアノード排気ガスから燃料を分離する方法に関する。また、本発明は本発明による方法を実施するための手段を有する付属装置にも関する。本発明において燃料は特にメタノールであるが、必ずしもそれに限定されない。特にメタノールはメタノール濃度に応じてメタノールと水との混合物として液化可能である。

[0002]

燃料電池は液状もしくはガス状の燃料により作動される。燃料電池が水素により動作する場合、液状燃料からガス状水素を発生させるための水素インフラもしくは改質器が必要である。液状燃料は例えばガソリン、エタノールもしくはメタノールである。これに対して、いわゆる DMFC("Direct Methanol Fuel Cell"=直接メタノール型燃料電池)は燃料としてのメタノール(CH₃OH)により直接動作する。DMFCの機能および状態は"VIK報告"214号、1999年11月発行、p55~62に詳細に記載されている。

[0003]

40

10

20

20

30

40

50

直接メタノール型燃料電池(DMFC)のアノードにおける排気ガスはアノード反応により生成する二酸化炭素である。80℃以上というDMFCの通常の作動温度では、この排気ガスはメタノール濃度に相当する割合のメタノールと水を有する。このメタノールがアノード排気ガスによって燃料電池装置から放出される場合、燃料利用が減少する。従って、DMFCのアノード回路からアノード排気ガスを分離する前にこの液体ーガス混合物が冷却され、液体とガスとが分離される、ないしは飽和で遊離した二酸化炭素がガス分離器により液体から除去される。その際、ここでも温度が低い場合に排気ガス中に、アノード液体における圧力、温度およびメタノール濃度に相当するメタノール分圧が生じる。

[0004]

メタノールの体積割合は 4 0 ℃の温度および周囲圧力の際にも、このメタノール割合がガソリンエンジン自動車の炭化水素排出の許容限界値を著しく超えるほど高い。このため、排気ガスからメタノールをできる限り十分に回収する方法が必要である。

[0005]

アノード排気ガスがカソード排気ガスと混合される場合には、メタノール排出を少なくとも見かけ上は減少させることができる。ガス流を著しく拡大することにより、メタノール割合は全体積に対して相対的に小さくなる。ただし、メタノール絶対量は一定に保たれる

[0006]

従って、本発明の課題は、排気ガス中のメタノール絶対量を減少させる方法を提案し、付属装置を提供することにある。

[0007]

本発明によれば、この課題は請求項1の特徴事項により解決される。本発明による方法を 実施するための手段を備えた付属装置は請求項6の対象である。本発明による方法ないし はこれに関する装置の実施態様については従属請求項に記載されている。

[0008]

本発明では、二酸化炭素一燃料混合物を有する排気ガスが多孔性材料を通って案内され、ポンプにより水が逆流で供給され、この水が二酸化炭素一燃料混合物の燃料をほぼ全部吸収する。アノード液体の冷却が生じ、それによって燃料の排除が減少する。

[0009]

残留ガス中に含まれている燃料残留成分を回収し、再びプロセスに供給するために、熱交換器およびガス洗浄器が存在するような燃料電池もすでに西独特許第3812812号明細書から公知である。これは排気ガス中の二成分混合物を処理するものであり、反応水が輸送液体として用いられる。これに対し、本発明ではCO₂とメタノール蒸気とを逆流の水により処理する三成分混合物が処理され、その結果CO₂が純粋排気ガスとして生成するだけでなく、液状メタノールおよび水が液体混合物として生成する。しかし、この混合物はDMFC用の燃料-電解質混合物である。

[0010]

本発明の別の詳細および利点は以下の実施例の図面の説明から明らかになる。

[0011]

燃料としてメタノールが使用されるDMFCに基づいて本発明を詳細に記述する。図1には後続の配量ポンプ2および加熱器3を備えたメタノールタンク1が示されており、これらの配量ポンプ2および加熱器3を通って燃料である液状メタノールが燃料電池ユニット10へ到達する。燃料電池ユニット10は変形されて直接メタノール型燃料電池(DMFC)として実現されており、主としてアノード11、膜12およびカソード13により表されている。アノード部分には冷却器4、CO2分離器5、精留ユニット6およびメタノールセンサ7が付設されている。

[0012]

カソード側には空気用圧縮機 1 4、カソード液体用の冷却器ないしは水分離器 1 5 および C O 2 センサ 1 6 が存在する。そのほかに、装置の作動のために燃料電池ユニット 1 0 の制御および調節ユニット 2 5 ならびに最適にはインバータ 2 6 が存在する。

[0013]

燃料電池ユニット10は、専門的には"スタック"と呼ばれる燃料電池積層体の個々のユニットを形成している燃料電池装置の一部である。これによって、図1による周辺装置にはなんら変更がなされない。

[0014]

図1には個々のユニットの作動温度が示されている。アノード回路では40~80℃の範囲の温度が生じ、一方カソード回路では温度は40℃以下であり、冷却器ないしは水分離器15の後では約20℃である。

[0015]

DMFC燃料電池の作動の際にはアノード側で以下のことが観察されねばならない。すなわち、スタックを離れた後のアノード液体の冷却はメタノールの排除を減少させる。ただし、CO₂分離器5の温度低下は二酸化炭素濃度の上昇を引き起こす。というのは、二酸化炭素は温度が低い場合、水中に溶解しやすくなるからである。このため、さらにスタックにおける温度勾配が大きくなりすぎないようにするためにスタック前でアノード液体を熱交換器により加熱する必要がある。

[0016]

スタックのアノード出口の後ろにある事前圧力調節器の直後で二酸化炭素の分離を行うほうがはるかに有利である。温度が比較的高い場合、水中への二酸化炭素の溶解性は低下するので、アノード液体における二酸化炭素濃度は低下する。従って、この場合、気泡の形成はスタック内ではやや遅れて生じる。

[0017]

CO₂分離器5から排出される排気ガスの二酸化炭素中のメタノールの割合が高いことが欠点である。

[0018]

次に、この二酸化炭素-メタノールガス混合物が逆流で流体貫流管を通って案内され、カソード排気ガス冷却器において生成する水の一部がポンプにより案内されると、この水がメタノールをほぼ全部吸収する。この水はアノード回路に供給される。この結果、アノード回路では二酸化炭素濃度が僅かに上昇するが、メタノールは十分定量的に回収される。この種のガス洗浄器の作動には管が直立式構造であると有利である。

[0019]

図2にはこの種の装置が示されている。ガス洗浄器20は主として充填材22で充満されている垂直に配置された鋼管21から成る。配管23を介して水は上からガス洗浄器20を通って洗浄され、一方二酸化炭素を含有するメタノール蒸気は別の配管24を通って下から供給される。ガス洗浄の結果として鋼管21の下部出口27で水とメタノールとが搬出され、一方鋼管21の上部出口28ではCO2が排出される。

[0020]

図2による装置は公知のガス洗浄器の通常の構成と同じである。しかし、この構造方式は燃料電池、特にDMFCで所望されるコンパクトな構造に反している。ガス洗浄器のよりふさわしい水平構造が図3に示されている。

[0021]

図3では水平に配置されたガス洗浄器31は一方側に水の供給管33および二酸化炭素を含有するメタノール蒸気の供給管34を有する。その結果として、メタノールを含有する水が排出管37を通って排出され、プロセスへ戻され、一方 CO_2 はタンク31の他方側にある排出管38を通って排出される。

[0022]

図3におけるガス洗浄器30は垂直に配置された薄片32を有する水平に配置されたタンク31から成る。垂直に配置された薄片32はいずれもずらされて中断されているないしは開放されているので、ガス相と液体の強烈な交換を行うことができる。このようにして水平配置の場合でも精留が達成される。費用の安い構造方式にするにはずらされて配置された孔明き金属薄板もしくは金網も適用可能であり、あるいは両者を併用することもでき

10

20

30

40

50

る。

[0023]

従って、図2および3は、液体と蒸気との分離および水とは逆流するガスに精留を適用する有用な例を示している。これらによって、液状燃料により作動される燃料電池に本発明による装置を利用することが可能になる。特に直接メタノール型燃料電池の作動を改善することができる。

[0024]

燃料としてのメタノールにより作動される DMF Cに基づいて上述した水ー燃料混合物から二酸化炭素を分離するという問題解決法はその他の燃料により作動される燃料電池にも転用可能である。重要なことは、燃料としてメタノールー水混合物を用いた DMF Cに適用する場合、三成分すなわち二酸化炭素(CO₂),メタノール(CH₃OH)および水(H₂O)を別々の成分として処理することである。この場合、排気ガスの蒸気状メタノールが水との混合物としての液体メタノールへ移行すると有利である。後者の混合物は燃料一電解質混合物としてアノード回路に直接供給することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】燃料電池を作動させるための装置構成要素の機能ブロック図

【図2】図1で使用されているガス洗浄器の第1の実施例を示す概略図

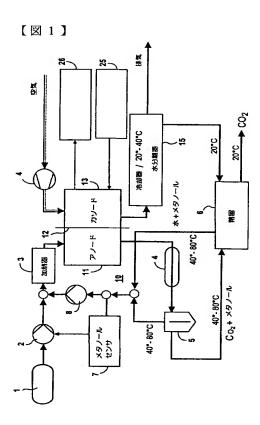
【図3】図1で使用されているガス洗浄器の第2の実施例を示す概略図

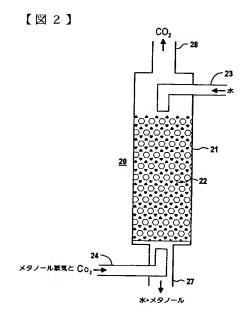
【符号の説明】

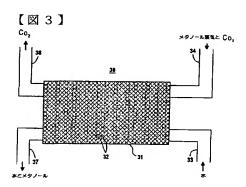
- 1 メタノールタンク
- 2 配量ポンプ
- 4 冷却器
- 5 CO2分離器
- 6 精留ユニット
- 8 メタノールセンサ
- 10 燃料電池ユニット
- 11 アノード
- 12膜
- 13 カソード
- 2 1 鋼管
- 26 インバータ
- 30 ガス洗浄器
- 31 タンク
- 3 2 薄片
- 3 3 供給管
- 3 4 供給管
- 3 7 排出管
- 3 8 排出管

20

30







【国際公開パンフレット】

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Bitro



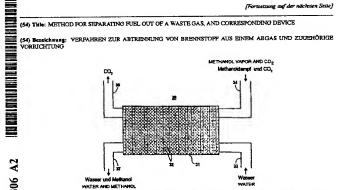
(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 21. Februar 2002 (21.02.2002)

(10) laternationale Veröffentlichungss WO 02/15306 A2

(51) Internationale Patentklassifikation	: H91M 8/00	(72) Eräuder; und (75) Eräuder/Aumeider (nur für US): PREIDEL, Walts
(21) Internationales Aktenzeichen:	PCT/DB01/02980	[DE/DE]; Pirckheimerweg 5, 91058 Erlangen (DE).
(22) Internationales Associdedatum: 3. Augus	st 2001 (03.08.2001)	(74) Gemeinsamer Vertreter: SIEMENS AKTIENGE SELLSCHAFT; Postfach 22 16 34, 80506 Münche (DB).
(25) Elareichungssprache:	Dentsch	(81) Bestimmungsstastes (national): CA, CN, JP, US.
(26) Veröffentlichungssprache:	Deutsch	
(30) Angaben zar Priorität: 100 40 087.6 16. August 2000) (16.08.2000) DE	(84) Bestimmungsstanten (regional): carophisches Patznt (A' BE, CH, CY, DE, DE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MG NL, PT, SE, TR).

(71) Aamelder (för alle Bestimmungsstaden mit Ausnahme von US): SIEMENS AKTUENGESELLS-CRAFT (DE/DS); — ohne internationalen Recherchenbericht und erneid zu wirdenheiben zu, 80333 Mitschen (OS).

A2



Wasser und Methanol
WATER AND METHANOL
(57) Abstract: Particularly in the case of a fuel cell, the waste gas contains, in at
the investion, the carbon dioxide/methanol gas mixture is directed through a por
sating water. A gas scrabber (20, 30) is provided in the corresponding device.

(57) Zusam mee fastung: Speziell bei einer Breunstoffzelle enthül des Abgas im Wesentlichen Kohlesdioxid und weiterfain Metha-nol. Gemäss der Erfindung wird das Kohlendioxid-Methanol-Gasgumisch durch nin poroses Material geleitet und mittels Wasser im Gegenstrom ausgewaschen. Bei der zegehörigen Vorrichtung ist sin Gaswäscher (20, 30) vorhanden.

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürsungen wird auf die Erklärungen ("Guldome Notes on Codes and Abbreviation") om Anfong jeder regulären Ausgabe der PCT-Gutette verwiesen

PCT/DE01/02980

Beschreibung .

Beschielbung

Verfahren zur Abtrennung von Brennstoff aus einem Abgas und zugehörige Vorrichtung

Die Erfindung bezieht sich auf ein Verfahren zur Abtrennung von Brennstoff aus einem Abgas, insbesondere dem Anodenabgas einer Brennstoffzelle, wobei das Abgas im Wesentlichen Kohlendioxid enthält und weiterhin den Brennstoff. Daneben bezieht sich die Erfindung auf die zugehörige Vorrichtung mit Mitteln zur Durchführung des Verfahrens. Bei der Erfindung ist der Brennstoff vorzugsweise, aber nicht ausschließlich Methanol. Speziell Methanol ist entsprechend der Methanolkonzentration als Mischung von Methanol und Wasser verflüssig-

Brennstoffzellen werden mit flüssigen oder gasförmigen Brennstoffen betrieben. Sofern die Brennstoffzelle mit Wasserstoff arbeitet, ist eine Wasserstoff-Infrastruktur oder ein Reforzer zur Erzeugung des gasförmigen Wasserstoffes aus dem flüssigen Brennstoff notwendig. Flüssige Brennstoffe sind z.B.

Benzin, Ethanol oder Methanol. Eine sog. IMFC ("Direct Methanol Fuel Cell") arbeitet dagegen direkt mit Methanol (CH₃OH) als Brennstoff. Funktion und Status der DMFC sind im Einzelnen im "VIK-Berichte", Nr. 214 (Nov. 1999), Seiten 55 bis 62, beschrieben.

Das Abgas an der Anode einer Direkt-Methanol-Brennstoffzelle (DMFC) ist das durch die Anodenreaktion entstehende Kohlen30 dioxid. Bei den üblichen Betriebstemperaturen der DMFC von über 80°C enthält dieses Gas einen der Methanolkonzentration entsprechenden Anteil an Methanol und Wasser. Wenn dieses Methanol durch das Anodenabgas das Brennstoffzellensystem verlässt, würde damit die Brennstoffnutzung vermindert. Daher wird zum einen vor Abtrennung des Anodenabgases von dem Anodenkreislauf des DMFC dieses Flüssigkeits-Gasgemisch abgekült, Flüssigkeit und Gas getrennt bzw. das übersättigt-

PCT/DE81/02980

2

gelöste Kohlendioxid aus der Flüssigkeit durch einen Gasabscheider entfernt. Dabei ergibt sich aber auch hier bei erniedrigter Temperatur ein dem Druck, der Temperatur und der Methanolkonzentration in der Anodenflüssigkeit entsprechender 5 Partialdruck von Methanol im Aboas.

Der Volumenanteil des Methanols ist auch bei Temperaturen von 40 °C und Umgebungsdruck so hoch, dass dieser Methanolanteil die erlaubten Grenzen für Kohlenwasserstoffemissionen von 10 Verbrennungsfahrzeugen deutlich überschreitet. Daher ist hier ein Verfahren erforderlich, mit dem das Methanol aus dem Abgas möglichst weitgehend zurückgewonnen wird.

Die Methanolemission kann zumindest scheinbar vermindert wer-15 den, wenn das Anodenabgas der Kathodenabluft zugemischt wird. Durch den deutlich vergrößerten Gasfluss wird der Methanolanteil relativ zum Gesamtvolumen kleiner. Die absolute Methanolmenge bleibt allerdings konstant.

20 Aufgabe der Erfindung ist es daher, ein Verfahren anzugeben, mit dem auch die absolute Methanolmenge im Abgas vermindert wird, und eine zugehörige Vorrichtung zu schaffen.

Die Aufgabe ist erfindungsgemäß durch die Maßnahmen des Pa25 tentanspruches 1 gelöst. Eine zugehörige Vorrichtung mit Mitteln zur Ausführung dieses Verfahrens ist Gegenstand des Patentanspruches 6. Weiterbildungen des erfindungsgemäßen Verfahrens bzw. der diesbezüglichen Vorrichtung sind in den abhängigen Ansprüchen angegeben.
30

Bei der Erfindung wird das Kohlendioxid-/Brennstoff-Gemisch durch ein poröses Material geleitet und wird mittels einer Pumpe im Gegenstrom Wasser zugeführt, welches den Brennstoff des Kohlendioxid-/Brennstoff-Gemisches nahezu vollständig 35 aufnimmt. Es ergibt sich eine Abkühlung der Anodenflüssigkeit womit eine Verminderung der Austreibung von Brennstoff verbunden ist.

PCT/DE01/02980

3

Aus der DE 38 12 812 Cl ist zwar bereits eine Brennstoffzelle bekannt, bei der ein Wärmetauscher und eine Gaswaschanlage vorhanden sind, um die in Restgasen enthaltenen Brennstoff5 restkomponenten zurückzugewinnen und wieder dem Prozess zuzuführen. Dabei handelt es sich um die Behandlung eines Zweistoff-Gemisches im Abgas, wobei Reaktionswasser als Transportflüssigkeit dient. Demgegenüber wird bei der Erfindung ein Drei-Stoff-Gemisch behandelt, das CO2 und Methanoldampf
10 mit Wasser im Gegenstrom behandelt, wodurch neben dem CO2 als nummehr reines Abgas nummehr flüssiges Methanol und Wasser als Flüssigkeitsgemisch entsteht. Dieses Gemisch stellt aber das Brennstoff-Ælektrolyt-Gemisch für die DMFC dar.

15 Weitere Einzelheiten und Vorteile der Erfindung ergeben sich aus der nachfolgenden Figurenbeschreibung von Ausführungsbeispielen. Es zeigen

Figur 1 eine funktionelle Darstellung der Systemkomponenten zum Betrieb einer Brennstoffzelle,

Figur 2 eine erste Ausführungsform eines bei Figur 1 verwendeten Gaswäschers und

Figur 3 eine zweite Ausführungsform eines bei Figur 1 verwendeten Gaswäschers.

25

Die Erfindung wird im Einzelnen anhand einer DMFC, bei der als Brennstoff Methanol verwendet wird, beschrieben. In der Figur 1 ist ein Methanoltank 1 mit einer nachfolgenden Dosierpumpe 2 und einer Heizung 3 dargestellt, über die das flüssige Methanol als Betriebsstoff zu einer Brennstoffzelleneinheit 10 gelangt. Die Brennstoffzelleneinheit 10 ist in der Modifikation als Direkt-Methanol-Brennstoffzelle (DMFC) realisiert und im Wesentlichen durch eine Anode 11, eine Membran 12 und eine Kathode 13 charakterisiert. Dem Anodenteil ist ein Kühler 4, ein CO2-Abscheider 5, eine Einheit 6 zur Rektifikation und ein Methanolsensor 8 zugeordnet.

PCT/DE01/02980

Auf der Kathodenseite ist ein Verdichter 14 für Luft, ein Kühler bzw. Wasserabscheider 15 für die Kathodenflüssigkeit und ein CO₇-Sensor 16 vorhanden. Weiterhin sind für den Betrieb der Anlage eine Einheit 25 zur Steuerung/Regelung der 5 Brennstoffzelleneinheit 10 sowie optimal ein elektrischer Wechselrichter 26 vorhanden.

Die Brennstoffzelleneinheit 10 ist Teil einer Brennstoffzellenanlage, bei der insbesondere einzelne Einheiten eines 10 Brennstoffzellestapels bilden, der in der Fachwelt als "Stack" bezeichnet wird. An der Peripherie gemäß Figur 1 ändert sich dadurch nichts.

In der Figur 1 sind die Betriebstemperaturen aus den einzel-15 nen Einheiten angegeben. Es ergeben sich im Anodenkreislauf Temperaturen im Bereich 40 bis 80°C, während im Kathodenkreislauf die Temperaturen unter 40°C und nach dem Kühler/ Wasserabscheider 15 bei ca. 20°C liegen.

20 Beim Betrieb einer DMFC-Brennstoffzelle muss auf der Anodenseite folgendes beachtet werden: Die Abkühlung der Anodenflüssigkeit nach Verlassen des Stacks dient der Verminderung der Austreibung von Methanol. Die geringere Temperatur des Gasabscheiders 5 hat aber eine Erhöhung der Kohlendioxid-

25 konzentration zur Folge, da Kohlendioxid bei niedrigerer Temperatur in Wasser leichter löslich ist. Weiterhin wird es damit notwendig, die Anodenflüssigkeit vor dem Stack durch einen Wärmetauscher zu erwärmen, damit die Temperaturgradient im Stack nicht zu groß wird.

30

Wesentlich günstiger ist die Abtrennung des Kohlendioxids direkt nach dem Vordruckregler hinter dem Anodenausgang des Stacks durchzuführen. Bei höheren Temperaturen ist die Löslichkeit des Kohlendioxids geringer in Wasser, do dass die 35 Kohlendioxidkonzentration in der Anodenflüssigkeit vermindert wird. Die Bildung von Gasblasen setzt dann damit im Stack etwas später ein.

PCT/DE01/02980

5

Nachteilig ist der hohe Anteil von Methanol im Kohlendioxid des vom Gasabscheider 5 abgegebenen Abgases.

5 Wird aber num dieses Kohlendioxid-/Methanol-Gasgemisch im Gegenstrom durch ein fluiddurchströmtes Rohr geleitet und mittels einer Pumpe ein Teil des am Kathodenabgaskühler entstehenden Wassers geleitet, so nimmt dieses Wasser das Methanol nahezu vollständig auf. Dieses Wasser kann dem Anodenkreislauf zugegeben werden. Damit erhöht sich zwar die Kohlendioxidkonzentration im Anodenkreislauf leicht, aber das Methanol ist vorteilhafterweise weitestgehend quantitativ zurückgewonnen. Für den Betrieb einer solchen Gaswaschanlage ist eine aufrechtstehende Bauweise des Rohres von Vorteil.

In Figur 2 ist eine derartige Vorrichtung dargestellt. Ein Gaswäscher 20 besteht im Wesentlichen aus einem vertikal ausgerichteten Stahlrohr 21, das mit Füllkörpern 22 aufgefüllt ist. Über eine Leitung 23 wird von oben Wasser durch den Gaszowäscher 20 gespült, während über eine weitere Leitung 24 von unten der Methanoldampf mit dem Kohlendioxid zugeführt wird. Als Ergebnis der Gaswäsche wird am unteren Abgang 27 des Stahlrohres 21 Wasser mit Methanol ausgeleitet, während am oberen Abgang 28 des Stahlrohres 21 das CO2 entweichen kann.

Die Anordnung gemäß Figur 2 entspricht der üblichen Ausführungsform des an sich bekannten Gaswäschers. Diese Bauweise widerspricht aber in der Regel der angestrebten kompakten Konstruktion einer Brennstoffzelle, insbesondere der DMFC. 30 Ein besser geeigneter horizontaler Aufbau eines Gaswäschers ist in Figur 3 dargestellt.

In Figur 3 hat ein horizontal ausgerichteter Gaswäscher 31 an der einen Seite Zuführleitungen 33 und 34 für Wasser einer35 seits und Methanoldampf mit Kohlendioxid andererseits. Als
Ergebnis wird Wasser mit Methanol über eine Abgangsleitung 37
ausgeleitet und in den Prozess zurückgeführt, während CO2

PCT/DE01/02980

6

über eine Abgangsleitung 37 an der anderen Seite des Behälters 31 entweichen kann.

Der Gaswäscher 30 im Figur 3 besteht aus dem horizontal ausgerichteten Behälter 31 mit darin senkrecht angeordneten Lamellen 32. Die senkrecht angeordneten Lamellen 32 sind jeweils versetzt unterbrochen bzw. geöffnet, so dass ein intensiver Austausch von Gasphase und Flüssigkeit stattfinden
kann. Auf diese Weise wird auch bei horizontaler Anordnung

10 eine Rektifikation erreicht. Für eine kostengünstige Bauweise
können auch versetzt angeordnete Lochbleche oder Netze verwendet werden oder eine Kombination von beiden.

Die Figuren 2 und 3 zeigen also die vorteilhafte Anwendung
15 der Rektifikation auf die Trennung von Flüssigkeiten/Dämpfen
und ein Gas im Gegenstrom mit Wasser. Sie ermöglichen damit
die Nutzung der Systemgegebenheiten in einer mit flüssigem
Brennstoff betriebenen Brennstoffzelle. Damit kann der Betriebs insbesondere einer Direkt-Methanol-Brennstoffzelle
20 verbessert werden.

Die vorstehend anhand einer mit Methanol als Brennstoff betriebenen DMFC beschriebene Problemlösung, Kohlendioxid aus dem Wasser/Brennstoff-Gemisch abzutrennen, lässt sich auch 25 mit anderen Brennstoffen betriebene Brennstoffzellen übertragen. Wesentlich ist allerdings bei der Anwendung für die DMFC mit einem Methanol-/Wasser-Gemisch als Brennstoff, dass drei Stoffe, nämlich Kohlendioxid (CO₂), Methanol (CH₃OH) und Wasser (H₅O) als separate Komponenten behandelt werden. Dabei 30 geht vorteilhafterweise das dampfförmige Methanol aus dem Abgas in flüssiges Methanol als Gemisch mit Wasser über. Letzteres Gemisch kann unmittelbar dem Anodenkreislauf als Brennstoff-/Elektrolyt-Gemisch zugegeben werden.

PCT/DE01/02980

7

Patentansprüche

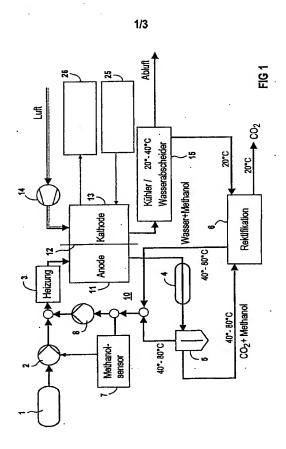
- Verfahren zur Abtrennung eines Brennstoffes aus einem Abgas, insbesondere dem Anodenabgas einer Brennstoffzelle, wobei das Abgas im Wesentlichen Kohlendioxid enthält und weiterhin den Brennstoff, dad urch gekennzeiterhin den Brennstoff, das Abgas mit dem Kohlendioxid-/Brennstoff-Gemisch durch ein poröses Material geleitet wird und dass mittels einer Pumpe im Gegenstrom Wasser zugeführt wird, wobei das Wasser den Brennstoff des Kohlendioxid-/Brennstoff-Gemisches nahezu vollständig aufnimmt.
 - 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekenn-zeichnet, dass der Brennstoff Methanol ist.
- Verfahren nach Anspruch 1 oder Anspruch 2, in der Anwendung bei der Methanol-Brennstoffzelle (IMFC), bei der das Abgas das Anodenabgas ist und an der Kathode ein Kathodenabgaskühler verwendet wird, 'd a d u r c h g e k e n n 20 z e i c h n e t , dass als Wasser ein Teil des am Kathodenabgaskühler entstehenden Wassers verwendet wird und dass dieses Wasser dem Anodenkreislauf zugegeben wird.
- 4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekenn-25 zeichnet, dass im Vertikalstrom gearbeitet wird.
 - 5. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekenn-zeichnet, dass im Horizontalstrom gearbeitet wird.
- 30 6. Vorrichtung zur Durchführung des Verfahrens nach Anspruch 1 oder einem der Ansprüche 2 bis 5, mit einem Gaswäscher (20, 30) zum Austausch von Fluiden in der Modifikation einer Gasphase einerseits und einer Flüssigkeit andererseits.
- 35 7. Vorrichtung nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass der Gaswäscher (20) eine

PCT/DE01/02980

Vertikal-Anordnung aus einem mit Füllkörpern aufgefüllten Stahlrohr (21) ist.

- Vorrichtung nach Anspruch 6, dadurch ge kennzeichnet, dass der Gaswäscher (30) senkrecht angeordnete Lamellen (32) aufweist, die gegeneinander versetzt unterbrochen bzw. geöffnet angeordnet sind.
- 9. Vorrichtung nach Anspruch 6, dadurch ge10 kennzeichnet, dass im Gaswäscher (30) horizontal angeordnete Lamellen jeweils versetzt unterbrochen bzw.
 geöffnet angeordnet sind.
- 10. Vorrichtung nach Anspruch 6, dadurch ge-15 kennzeichnet, dass der Gaswäscher (30) aus jeweils versetzt gegeneinander angeordneten Lochblechen und Netzen Rundstrich oder Netzen besteht.

PCT/DE01/02980



PCT/DE01/02980

2/3

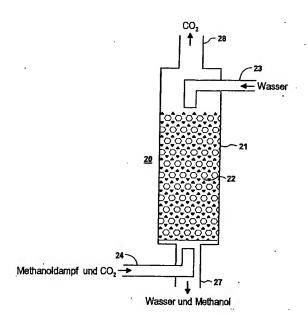
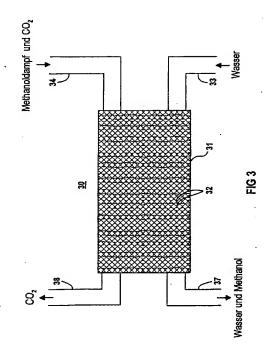


FIG 2

PCT/DE01/02980

3/3



【国際公開パンフレット (コレクトバージョン)】

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Welterganisation für gehtiges Eigentum Internationales Büre



THE EXILENS THAT I AN EXCEPT AND THE FOR THE POST OF

(43) Internationales Veröffentlichungsdat 21. Februar 2002 (21.02.2002)

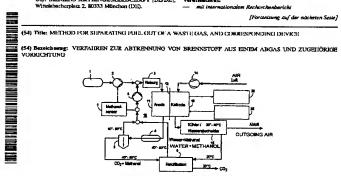
PCT

WO 02/015306 A3

- (51) Internationale Patentiklessifikation*: H01M 8/06, (72) Erfinder; und
 8/04, B01F 304 (75) Erfinder; Anneelder (mar für US): PREIDEL, Walter
 21) Internationales Aktonomichen: PCT/DED/0/2980
- (22) Internationales Anmeldedatum: 3. August 2001 (03.08.2001)

A3

- Doutsch
- (30) Angaben zer Prierität: 100 40 087.6 16. August 2000 (16.08.2000) DE
- (71) Annelder (für alle Bessimmungsstaaten mit Ausnalme von
 US): SEEMENS AKTIENGESELLSCHAFT (DE/DE); Veröffentlicht:
 Wittelebachorplatz 2, 80333 München (DIz). mil interna
- (74) Gemeinsamer Vertreter: SIEMENS AKTIENGE-SELLSCHAFT; Postisch 22 16 34, 80506 München



- 3...HEATER
 7...METHANOL SENSOR
 11...ANODE
 13...CATHODE
 8...RECTIFICATION
 15...COLLEW 97-49°C WATER SEPARATOR

15306 (57) Abstract: Particularly in the case of a fuel call, the waste gas contains, in essence, carbon dioxide and methanol. According to the invention, the carbon dioxide/methanol gas mixture is directed through a purous material and is scrubbed out in the reverse flow testing water. A gas scrubber (6) is provided in the corresponding device.

(57) Zasammeofassung: Speziell bei einer Brenastoffzele entsålt das Abgas im Wesendichen Kohlendioxid end weiterhin Methanol. Gemiss der lärfindung wird das Kohlendioxid-Mathanol-Kangemisch durch ein portbas Material geleist und mittels. Wasser im Gegenatrom ausgewaschen. Bei der zugehörigen Vorrichung ist ein Gaswässcher (6) vorhunden.

(88) Veröffentlichungsdarum des internationalen
Recherchenberichts:
12. Joni 2103

Zur Erklärunge der Zweibuchstaben-Codes und dur anderen
Ablürungen wird auf die Fritlärungen ("Guidance Noses on
Codes and Abervaiolines") am Anfang jeder regulären Ausgabe
der PCT-Gazette verwiesen.

【国際調査報告】

	INTERNATIONAL SEARCH REPORT		
		terretional A	•
		PCT/DE 0	L/02980
	HOLIMB/06 HOLIMB/04 B01F3/0		
	io International Palent Cleanification (#PC) or to both national cleanific SEARCHED	callon and IPG	
	SEARCHED Downentokon searched (Classification system followed by classification	ion symbols)	
IPC 7	HOIM BOIF		
	tion searched other then minimum documentation to the extent that		
	ies isse consulted during the intermetered search (name of case bettern a)	and And, where prepared search lervis wed	ec
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Cliation of document, with indication, where appropriate, of the re	loveni passages	Relevant to claim No.
P,X	DE 199 54 546 A (DAIMLER CHRYSLE 31 May 2001 (2001-05-31) column 3. line 56 - line 60 column 4, line 21 - line 65; cla 1.3,4,6,8-10; figure 1		1-3
A	WO 99 44253 A (BALLARD POWER SYS'; ZHANG JUIJUN (CA); COLBON KEVIN (CA) 2 September 1999 (1999-09-0; claim 17	MICHAEL	1-10
A	US 5 573 866 A (VAN DIME LESLIE 12 November 1996 (1996-11-12) claims 1-15	L ET AL)	1-10
		-/- -	
1	er documents are listed in the continuation of sec C.	X Patent fairfly maintens are listed	in annex.
"A" docume "E" serier in fling d "L" docume which clistics "O" docume other in "P" docume taker the	The command but published on a other the interestined life of the command but published on a other the interestined life of which may throw disable to a printing classing) or other throughour control of the command o	The later decument published after the 1 ms died to understand the principle or in direct to understand the principle or in threaten. **X* document of patiticater missence, the cannot be controlled or cannot be caused to cannot be caused to cannot be controlled or cannot be considered to themses or measured to considered to themses or measured to controlled or the temporary to controlled or the temporary to controlled or the controll	claimed investion the constituted to coment is below above delived investion vestions step when the we other such docu- us to a person stilled family
	February 2003	Date of sealing of the international so. 17/02/2003	May Jacon
Name and I	nations actives of the ISA European Peterd Circle, P.B. 6518 Principles 2 PA – 2200 PM Piperilli Tal. (+37-79) 360-3018 Fee: (+37-79) 360-3018	Authorised officer Battistig, M	

page 1 of 2

	INTERNATIONAL SEARCH REPORT	International Application No.
		1
		PCT/DE 01/02980
	tion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Calegory *	Clation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	NARAYAMAN S R ET AL: "DESIGN AND OPERATION OF AN ELECTROCHEVICAL METHANOL CONCENTRATION SENSOR FOR DIRECT METHANOL FUEL CELL SYSTEMS" ELECTROCHEVICAL AND SOLID-STATE LETTERS, IEEE SERVICE CENTER, PISCATAWAY, NJ, US, vol. 3, no. 3, March 2000 (2000-03), pages 117-120, XPD00966183 ISSN: 1099-0062 figure 1	1-10
A	DE 198 07 878 A (BALLARD POWER SYSTEMS ;DBB FUEL CELL ENGINES GMBH (DE)) 26 AUGUST 1999 (1999-08-26) claims 1-7	1-10
	DE 38 26 955 A (KRUPP GMBH) 15 February 1990 (1990-02-15) claims 1-8; figure 1	1-10
	1	l l

page 2 of 2

A	Publication data 31-05-2001 02-09-1999	DE US AT	Palent tarrity member(s) 19954548 19807876 6410175		Publication date 31-05-2001
		DE US AT	19807876 6410175		31-05-2001
A	02-09-1999	US	6410175	A1	
		AT			26-08-1999
				81	25-06-2002
			217122	T	15-05-2002
		AU	739786	82	18-10-2001
		AU	2604799		15-09-1999
		AU	3141399		15-09-1999
		CA	2315325		02-09-1999
		CA	2321548		02-09-1999
					02-09-1999 06-06-2002
					14-11-2002
					02-09-1999
					20-12-2000
					20-12-2000
		JP			19-02-2002
		ЭP	2002505511	Ť	19-02-2002
		AT			15-09-2002
		AU	751479	B2	15-08-2002
		AU			05-06-2000
					25-05-2000
					17-10-2002
					16-01-2003
					24-10-2001
			2002530817	<u> </u>	17-09-2002
<u> </u>	12-11-1996	NONE			
A	26-08-1999	DE			26-08-1999
					15-06-2002
					15-09-1999
					02-09-1999
					02-09-1999 11-07-2002
					30-01-2003
					20-12-2000
		JP			19-02-2002
A	15-02-1990	DE	3826955	A1	15-02-1990
		A 26-08-1999	A 12-11-1996 NONE A 26-08-1999 DE AT AU	DE 69901386 DE 69901386 DE 69901386 DE 69901386 DE 69901386 DE 69901386 DE 7 1060532 JP 20022505518 DE 69902946 DE 69902946 DE 69902946 DE 7 1060530 DE 69902946 DE 7 1147567 DF 2002530817 A 12-11-1996 DE 19807878 A 26-08-1999 DE 19807878 AU 2507999 DE 39944249 DE 69901688 DE 69901689	DE 69901386 D1 DE 69901386 T2 MO 9944250 A1 EP 1060535 A1 EP 1060535 A1 EP 1060535 A1 AT 202505508 T AT 224104 T AU 751479 B2 AU 1023400 A MO 0030200 A1 DE 69902946 D1 DE 69902946 D1 DE 69902946 T2 EP 1147567 A1 JP 2002530817 T A 12-11-1996 NONE A 26-08-1999 DE 19807878 A1 AT 218756 T AU 2507999 A1 CA 2320766 A1 DE 69901688 T2 EP 1060530 A1 DE 69901688 T2 EP 1060530 A1 DE 69901688 T2 EP 1060530 A1 DP 2002505507 T

	INTERNATIONALER RECHERCHENBERI	снт Г	internationales Attenualehou	\neg
			PCT/DE 01/02980	
	FIDERLING DES ANNEL DUNCE CE GENETANDES H01M8/06 H01M8/04 B01F3/04			
	ernationalen Palestikassification (IPIC) oder nach der nettenaten Klessi	liedion und der IPK		
Recharding	CHEATE GENETE for Mindestpricksoff (Cleanifications system und Katsdifications symbols	,		\dashv
IPK 7	HOIM BOIF			
	te aber nicht zum Mindesprüfsloll gehörende Veröffanlichengen, scool			
EPO-In	r indemationales Recharche torisultierte elektronische Delemberk (Alur ternal	THE COST CHEST PROPERTY WAS	eki selmandra zircziadział	
	SENTLICH ANGESEHERE UNTERLAGEN			
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, sowell erforderlich unter Angabe (der in Betracht komme	roen Telle Beir, Anapruch I	*
P,X	DE 199 54 546 A (DAIMLER CHRYSLER 31. Mai 2001 (2001-05-31) Spalte 3, Zeile 56 - Zeile 60 Spalte 4, Zeile 21 - Zeile 65; Ans 1,3,4,6,8-10; Abbildung 1		1-3	
A	WO 99 44253 A (BALLARD POMER SYSTE ;ZHANG JULJUM (CA); COLBOW KEVIN M (CA) 2. September 1999 (1999-09-02 Anspruch 17	RICHAEL	1-10	
A	US 5 573 866 A (VAN DINE LESLIE L 12. November 1996 (1996-11-12) Ansprüche 1-15		1-10	
	-/	' —		
X ***		X Siehe Anteny		
* Besonder *A' Verdite share *E' Sheres *L' Verdite scrain sector solt o surg *O' Vactor eine i *P' Verdite ders **O' Vactor eine i **P' Verdite **P	To Matigorium vols trappsphasen VerChristichangum ; To sinthram, die den digurmann Stand er Truchst derland, sicht das Sociations bedastens missensten bei Deutsmert, den Bedastens missensten bei Deutsmert, den Bedastens der sindhram der Sociations der Sociation	tann steh sugran erincartecher 185 V Veröffentlichung von tann nicht als bid werden, wahn die 1 Veröffentlichungen diese Verbindung fi a. Veröffentlichung, fil	und, die nech dem betrenschapten Annels dame werdfenschlich unriche ist und mit die diedent, ausrichen aus zum Veraffschrist des gegendem Frielsgeder fin in Amprechaften gegendem Frielsgeder fin in Amprechaften in der State der der der Amprechaften der der der der der der der der der beschlichen Beidenberg, die beamsprechaften ferstellender Teilgeber beerannel berührte der der der der der der der der der der der finde der der der der der der dem Kraugerin ist Verlanding gertnecht vie er denn Fachman kritischang gertnecht vie er denn Fachman kritischang gertnecht vie der denn Fachman kritischang gertnecht vie der denn Fachman kritischang gertnecht vie denn Fachman kritischang gertnecht von der den der den Jahren den den den den den den den den den Jahren den den den den den den den den den Jahren den den den den den den den den den d	-
	Azechiusese der Imemakonskin Rucherche 5. Februar 2003	17/02/2		
Narre und	Postanachriff der Internationales Rechercherberberber Europäisches Patientiams, P.B. 5618 Patientiams ? Na. – 2200 hV Fillentiff. Tet. (1-371-70) 346-2640, Ts. 31 651 epo ni. Fast (-371-70) 346-2046	Bevolmlichtger S Battist		

Seite 1 von 2

	INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT	emellonates Attenues her	_
		PCT/DE 01/02980	
	ung) ALS WESENTLICH ANGESKHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeicheung der Veröffentlichung, sowell erforderlich (mier Angebe der in Betracht konumer	den Telle Betr. Anspruch Nr.	_
۸	NARAYANAN S R ET AL: "DESIGN AND OPERATION OF AN ELECTROCHEMICAL METHANOL CONCENTRATION SENSOR FOR DIRECT METHANOL FUEL CELL SYSTEMS" ELECTROCHEMICAL AND SOLID-STATE LETTERS, IEEE SERVICE CENTER, PISCATAMAY, NJ, US, Bd, 3, Nr. 3, März 2000 (2000-03), Seiten 117-120, XPODO066183 ISSN: 1099-0062 Abbildung 1	1-10	
^	DE 198 07 878 A (BALLARD POWER SYSTEMS ;DBB FUEL CELL ENGINES GMBH (DE)) 26. August 1999 (1999-08-26) Ansprüche 1-7	1-10	
	DE 38 26 955 A (KRUPP GMBH) 15. Februar 1990 (1990-02-15) Ansprüche 1-8; Abbildung 1	1-10	
	FTID (Ferninssang von Bleit 2) (JAS 1988)		

Seite 2 von 2

A A	Datum der Vardhenstönung 31–05–2001 02–09–1999	DE US AT AU AU CA CA WO DE DE WO EP EP	Interpretation of the control of the	Datum der Veröffenflichung 31-05-2001 26-08-1999 25-06-2002 18-10-2001 15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 04-09-1999 04-09-1999 04-09-1999 05-09-1999 06-06-2003 14-11-2002 02-09-1999
		DE US AT AU AU CA CA WO DE DE WO EP	19807876 A1 6410175 B1 217122 T 739786 B2 2604799 A 2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	26-08-1999 25-06-2002 15-05-2002 18-10-2001 15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-09-1999
A	02-09-1999	AU AU CA WO DE DE WO EP	6410175 B1 217122 T 739786 B2 2604799 A 3141399 A 2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	25-06-2002 15-05-2002 18-10-2001 15-09-1999 15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		AT AU AU CA CA WO DE DE WO EP	217122 T 739786 B2 2604799 A 3141399 A 2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	15-05-2002 18-10-2001 15-09-1999 15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		AU AU CA CA WO DE DE WO EP	739786 B2 2604799 A 3141399 A 2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	18-10-2001 15-09-1999 15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		AU CA CA WO DE DE WO EP	2604799 A 3141399 A 2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	15-09-1999 15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		AU CA CA WO DE DE WO EP	3141399 A 2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	15-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		CA CA WO DE DE WO EP	2315325 A1 2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	02-09-1999 02-09-1999 02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		CA WO DE DE WO EP	2321548 A1 9944253 A1 69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	02-09-1999 06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		DE DE WO EP	69901386 D1 69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	06-06-2002 14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		DE WO EP	69901386 T2 9944250 A1 1060535 A1	14-11-2002 02-09-1999 20-12-2000
		WO EP	9944250 A1 1060535 A1	02-09-1999 20-12-2000
		EP	1060535 A1	20-12-2000
			1060532 A1	
				20-12-2000
		JP	2002505508 T	19-02-2002
		JP	2002505511 T	19-02-2002 15-09-2002
		AT	224104 T 751479 B2	15-08-2002
		AU	1023400 A	05-06-2000
		WO	D030200 A1	25-05-2000
		DE	69902946 D1	17-10-2002
			69902946 12	16-01-2003 24-10-2001
				17-09-2002
	12-11-1996		NE	
	06 00 1000	DF.	10007078 67	26-08-1999
	20-08-1999			15-06-2002
				15-09-1999
		CA	2320766 A1	02-09-1999
				02-09-1999 11-07-2002
				30-01-2003
				20-12-2000
		J۲	2002505507 T	19-02-2002
A	15-02-1990	DE	3826955 A1	15-02-1990
	A	A 26-08-1999	A 12-11-1996 KEII A 26-08-1999 DE AT AU GA MO DE DE EP JP	DE 69902946 T2 EP 1147567 A1 JP 2002530817 T A 12-11-1996 KEINE A 26-08-1999 DE 19807878 A1 AT 218756 T AU 2507999 AC 2320766 A1 BO 994249 A1 DE 69901688 D1 DE 69901688 D1 DE 69901688 D1 DE 69901688 T2 EP 1060530 A1 JP 2002505507 T